

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 03-207704
 (43)Date of publication of application : 11.09.1991

(51)Int.Cl. C08F 10/00
 C07F 17/00
 C08F 4/602

(21)Application number : 02-288600 (71)Applicant : FINA TECHNOL INC
 (22)Date of filing : 29.10.1990 (72)Inventor : EWEN JOHN
 ELDER MICHAEL J

(30)Priority
 Priority number : 89 419222 Priority date : 30.10.1989 Priority country : US

(54) OLEFIN POLYMERIZATION CATALYST

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a low cost olefin polymerization catalyst capable of catching a catalyst poison to give a polymer in high yield by adding a metallocene catalyst comprising an ion pair to be formed from a neutral metallocene compound and an ionization compound to an Al alkyl and olefin.

CONSTITUTION: An olefin is polymerized by using a catalyst comprising an ion pair formed from a neutral metallocene compound composed of a metallocene catalyst comprising (A) an aluminum alkyl represented by formula I (R is a halogen, an oxygen, a hydride, alkyl, alkoxy, aryl, etc.) and (B) an ion pair of formula II {formula III is a metallocene cation; Cp is (substituted) cyclopentadienyl; M is a group III, IV, V or VI metal; R# is a hydride, a halogen, amido, hydrocarbyl; p is 1-4; [A]− is an anion} and an ionization compound.

AlR_p[Cp_p, M R[#]]_p−,]⁺ [A][−][Cp_p, M R[#]]_p−,]⁺

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision]

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

⑫ 公開特許公報 (A)

平3-207704

⑤ Int. Cl. 5

C 08 F 10/00
C 07 F 17/00
C 08 F 4/602

識別記号

庁内整理番号

⑬ 公開 平成3年(1991)9月11日

M F G

8619-4H
8016-4J

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全12頁)

④ 発明の名称 オレフィン重合触媒

② 特願 平2-288600

② 出願 平2(1990)10月29日

優先権主張

② 1989年10月30日 ③ 米国(US) ④ 419222

⑦ 発明者

ジョン・ユーエン アメリカ合衆国テキサス州77058ヒューストン・ケントウ
ツドアベニュー 16615

⑦ 発明者

マイケル・ジェイ・エルダー アメリカ合衆国テキサス州77546フレンズウッド・ストーンレッジ706

⑦ 出願人

フィナ・テクノロジー・インコーポレーテッド アメリカ合衆国テキサス州75221ダラス・ビーオーポツクス 410

⑦ 代理人

弁理士 小田島 平吉

明細書

1. [発明の名称]

オレフィン重合触媒

2. [特許請求の範囲]

1. a) アルミニウムアルキルをオレフィンと
混合し、

b) メタロセン触媒を製造し、

c) この触媒をアルミニウムアルキル-オ
レフィン混合物と混合する、但し

アルミニウムアルキルが一般式

AER_n[式中、Rはハロゲン、酸素、ヒドリド、アル
キル、アルコキシ又はアリールであり、但し
各Rは同一でも異なつてもよく且つ少くとも
1つのRはアルキルである]のものであり、またメタロセンが中性メタロセン
化合物及びイオン化化合物から生成されるイオン
対である、

ことを含んでなるオレフィンの重合法。

2. a) メタロセン触媒、及び

b) アルミニウムアルキル、

を含んでなり、但し

アルミニウムアルキルが一般式

AER_n[式中、Rはハロゲン、酸素、ヒドリド、アル
キル、アルコキシ又はアリールであり、但し
各Rは同一でも異なつてもよく且つ少くとも
1つのRはアルキルである]

のものであり、またメタロセン触媒が一般式

[Cp_pMR[#]p-1]⁺[A]⁻[式中、[Cp_pMR[#]p-1]⁺はメタロセンカチオン
であり、但しC_pはシクロベンタジエニル又
は置換シクロベンタジエニルであり、各C_p
は同一でも異なつてもよく、Mが第III、IV、
V又はVI族の金属であり、R[#]はヒドリド、
ハロゲン、アミド又はヒドロカルビル基であ
り、各R[#]は同一でも異なつてもよく、但し
1つのR[#]だけはヒドリドであり、pが1~
4であり、そして[A]⁻はアニオンである]
のイオン対である、

ことを含んでなる触媒系。

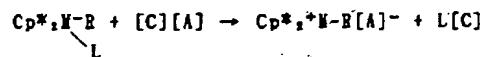
3. [発明の詳細な説明]

本発明は、一般に改良された触媒系及び特にアルミニウムアルキルを添加することによるオレフィンの重合のための改良されたメタロセン触媒系及びそのような触媒の使用法に関する。

要するに本発明は、イオン性メタロセン触媒をアルミニウムアルキルと共に用いるオレフィンの重合に対する触媒系に関するものである。メタロセン触媒は中性メタロセン化合物及びイオン化化合物から生成されるイオン対である。本発明はイオン性メタロセン触媒を製造するいずれかの方法で使用することができる。アルミニウムアルキルをイオン性メタロセン触媒と共に用いると、メチルアルミニノキサン(MAO)を用いる必要性がなくなる。本発明の方法で製造される触媒は高活性である。本発明は低活性、無活性又は制御できない重合を引き起こす触媒毒を減ずる。本触媒系を用いる重合は再現性があり、制御することができる。

反復単位の立体配置が規則的でない重合体鎖はアタクチツク重合体である。商業的な用途において、典型的にはアタクチツク重合体のある割合はアイソタクチツク形を含んで製造される。

オレフィンの重合は基本的にはチーグラー-ナツタ触媒を用いる。チーグラー-ナツタ触媒のある種はメチルアルミニノキサンを共触媒とする第IV族のメタロセン化合物である。オレフィンの重合に対するチーグラー-ナツタ触媒が第IV族のメタロセン化合物をイオン性化合物と一緒にすることによって製造しうることが示されている。



[式中、Cp—ペンタメチルシクロペンタジエニル、

M—第IV族金属

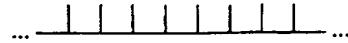
R—アルキル

L—配位子

[C]—カチオン

[A]—アニオン]。

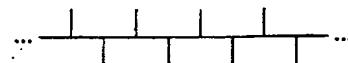
オレフィン、特にプロピレンは重合して種々の形態、即ちアイソタクチツク、シンジオタクチツク及びアタクチツクのポリオレフィンを生成する。アイソタクチツクポリプロピレンは、主に同一の立体配置の及び少しだけの無規則な短い反転の反復単位を主鎖中に含む。アイソタクチツクポリプロピレンは構造的に



として表現される。

アイソタクチツクポリプロピレンは、非晶(非結晶)状態の重合体とかなり異なる結晶融点及び他の望ましい物理性を有する非常に結晶性の重合体である。

シンジオタクチツク重合体は主に正確に交互の立体異性体の単位を含み、構造式



によって表わされる。

得られる化合物は触媒として作用するメタロセンカチオンである。イオン性化合物のカチオン[C]はメタロセンと反応してイオン対を生成する。アニオン[A]は配位しておらず、或いはカチオンメタロセンと強くにだけ配位している。

次の反応は上記反応を行なうために使用された。
 1 電子酸化—この方法は「カチオン性ジシクロペンタジエニルジルコニウム(IV)アルキル錯体」、M.ボフマン(Bochmann)、L.M.ウイルソン(Wilson)、J.ケム・ソク・コミュニケ(Chem.Soc. Commun.)、1610~1611(1985)；「カチオン性アルキルビス(シクロペンタジエニル)チタニウム錯体」、M.ボフマン、L.ウイルソン(Wilson)、オルガノメタリックス(Organometallics)、6、2556~2563(1987)；カチオン性アルキルビス(シクロペンタジエニル)チタン錯体における挿入反応、M.ボフマン(Bochmann)、L.ウイルソン(Wilson)、オルガノメタリックス、7、1147~1154(1987)によって例示されている。

ヨーロッパ特許第277,003号は、ターナー (Turner) の、プロトン化法によつて製造される触媒についての研究に関する。ビス(シクロベンタジエニル)金属化合物は、プロトンを供与するカチオン及び複数のホウ素原子を有するアニオンをもつ化合物と組合せられる。例えば次の反応はこの発明を例示する：

ビス(シクロベンタジエニル)ハフニウムジメチル + N,N-ジメチルアニリニウムビス(7,8-ジカルバウンデカボレート)コバルテート(Ⅲ) → [Cp₂HfMe][B] + CH₄ + N,N-ジメチルアニリン。

但し [B] は 7,8-ジカルバウンデカボランである。

ヨーロッパ特許第277,004号は、ターナーの、プロトン化法によつて製造される触媒についての研究に関する。ビス(シクロベンタジエニル)金属化合物は、金属化合物の配位子と不可逆的に反応するカチオン及び金属又は金属性イオンの周囲に複数の親油性基をもつアニオンを有する

温度(100℃以上)と短い重合期間は、短い連鎖長と低分子量に帰結する。

メタロセン触媒は捕捉剤例えはメチルアルミニノキサンの不存在下に毒物に対して敏感である。重合は高濃度のカチオンを必要とし、しばしば無制御反応として停止し或いは重合体を全然生成しない。

従つて本発明の目的は、オレフィンの重合におけるメタロセン触媒の活性を改良する方法を提供することである。

また本発明の目的は、メタロセン触媒の活性を減ずる毒物の捕捉剤としてアルミニウムアルキルを使用することである。

更に本発明の目的は、プロトン化、カルボニウムイオン化学、又は一電子酸化法によつて作られる触媒のメタロセン触媒活性を改良するために、アルミニウムアルキルを使用することである。

更に本発明の目的は、メタロセン触媒系の価格を減することである。

更に本発明の目的は、プロピレンの重合における

イオン性化合物と一緒にされる。例えば次の反応がこの発明を例示する：

トリ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(ベンタフルオロフェニル)ホウ素 + ビス(シクロベンタジエニル)ジルコニウムジメチル → [Cp₂ZrMe][BPh₄] + CH₄ + トリ(n-ブチル)N。プロトン化反応の副生物はルイス塩基(アミン)であり、そのいくつかはカチオンに配位することができ、従つて触媒活性を妨害する。出発物質は触媒となる特別なアミンが生成するのを避けるために注意深く選択しなければならない。

カルボニウムイオン化学—この方法は「多重金属—炭素結合」、R.R. シュロック (Schrock)、P.R. シャープ (Sharp)、J.アム・ケム・ソク (Am. Chem. Soc.) 100 (8)、2389~2399 (1978年4月) に例示されている。カルボニウムイオン化学法及びプロトン化法の双方がもつ問題は、それらがオレフィン及び溶媒中に見出される塩基性不純物によつて被毒され、しばしば無制御の反応をもたらすことである。高い反応

る共触媒としてメチルアルミニノキサン(MAO)を排除することである。

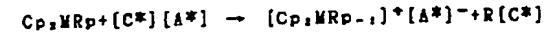
また本発明の目的は、メチルアルミニノキサン触媒を用いずにオレフィンの重合を制御して行なうメタロセン触媒を製造することである。

これらの及び他の目的は、アルミニウムアルキルをオレフィンと混合し、メタロセン触媒を製造し、次いでこの触媒を、メチルアルミニノキサン共触媒を用いずに、アルミニウムアルキル-オレフィン混合物と混合することによつて達成される。メタロセン触媒は中性メタロセン化合物及びイオン化化合物から生成せしめられるイオン対である。

本発明は、メチルアルミニノキサン共触媒を使用しないオレフィンの重合法及びそのような方法に用いる触媒系に関する。アルミニウムアルキルをオレフィンと混合し、次いで中性メタロセン化合物のイオン化剤との混合によつて製造されるイオン性メタロセン触媒の存在下にこれを導入する。メタロセン：イオン化化合物：アルミニウムアルキルのモル比は 0.5 : 1 : 0.5~1 : 3.5

0、好ましくは0.625:1:1.5~1:5:1:77、最も好ましくは1:1:1の範囲である。

メタロセン触媒の新規な合成法の一例において、イオン化イオン性化合物例えばトリフェニルカルベニウムテトラキス(ペンタフルオルフェニル)ボレートを一般式 Cp_2MRp のメタロセンの中性メチル誘導体と混合して、次の反応を行なう：



但し C^* はシクロペンタジエニル又は置換シクロペンタジエニルであり、Mは第Ⅲ、Ⅳ、Ⅴ又はⅥ族の金属であり、Rはヒドリド、ハロゲン、アミド又はハイドロカルビル基であり、pは1~4グループであり、C*はカルボニウム、オキソニウム、又はスルホニウムカチオンであり、A*は配位していない或いはメタロセンのカチオンにゆるく配位しているだけであるアニオンを示し、そして $[C^*][A^*]$ は活性プロトンを含まないイオン化剤である。各 C^* は同一でも異なつてもよい。各Rは同一でも異なつてもよい。Mは好ましくは

シクロペンタジエニルである。この方法は、本明細書に参考文献として引用される米国特許願第号(代理人目録番号 COS 574)に包含される。

触媒の合成法の他の例において、第1がプロトンと反応しうる置換基を少くとも1つ含むメタロセンの中性メチル誘導体であり、そして第2がプロトンを供与しうるカチオン及び複数の親油性基及び金属の配位錯体であるアニオンを有するイオン性化合物である2成分が使用される。アニオンはかさ高、易動性であり、2成分間の反応の結果として生成する金属カチオンを安定化しうる。カチオンによつて与えられるプロトンはメタロセンの配位子と反応する。活性な触媒は反応の直接的な生成物又は分解生成物として回収される。この上述した方法は本明細書に参考文献として引用されるヨーロッパ特許願第277,004号に説明される。

メタロセンの中性誘導体は一般式



チタン、ジルコニウム、又はハフニウムである。Rは好ましくは炭素数2.0までのアルキル、アリール、アルケニル、アルキルアリール又はアリールアルキル基であり、最も好ましくはメチルである。 Cp_2MRp は好ましくはエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ハフニウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチル又はイソブロピリデン(シクロペンタジエニル-1-フルオレニル)ジルコニウムジメチル、最も好ましくはエチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチルである。各反応物は配位しない或いはメタロセンカチオンにゆるくしか配位しない溶媒例えば塩化メチレン又はトルエン中に導入される。好適な溶媒はトルエンである。

同一の溶媒に別々に溶解した2つの反応物を一緒に室温で混合する。イオン性化合物はメタロセンをイオン化してイオン対を生成し、このメタロセンカチオンが触媒として働く。混合後、混合物を重合条件下にオレフインに添加する。オレフィ

[式中、 C^* はシクロペンタジエニル又は置換シクロペンタジエニル基であり、各 C^* は同一でも異なつてもよく、Mは第Ⅲ、Ⅳ、Ⅴ又はⅥ族の金属であり、R'はヒドロカルビル基であり、各R'は同一でも異なつてもよく、そしてpは1~3である]

のものである。Mは好ましくはチタン、ジルコニウム又はハフニウム、最も好ましくはジルコニウムである。R'は好ましくは炭素数2.0までのアルキル、アリール、アルケニル、アルキルアリール又はアリールアルキルである。メタロセンの中性誘導体は好ましくはエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチル又はエチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチルであり、最も好ましくはエチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチルである。イオン性化合物は好ましくはN,N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオルフェニル)ボロホートである。

触媒の合成法の他の例において、 C^* がシクロ

ベンタジエニル又は置換シクロベンタジエニルであり、Mが第Ⅲ、Ⅳ、Ⅴ又はⅥ族の金属であり、Xがハロゲンであり、そしてR⁶がアルキルである一般式 Cp_2MR^6 又は Cp_2MR^6X のメタロセンの中性誘導体、例えばシクロベンタジエニル金属化合物を、テトラフエニルボレート金属化合物と組合せる。X⁻又はR⁶⁻はテトラフエニルボレート金属化合物の金属によってメタロセンから引き抜かれ、一般式 $[Cp_2MR]^+$ $[BPh_4]^-$ のイオン対が生成する。ここに BPh_4 はテトラフエニルボレートアニオンである。

アルミニウムアルキルをオレフインと混合し、反応温度にもつていく。アルミニウムアルキルは、Rが炭素数6までのアルキルである一般式 AlR_3 のものであり、最も好ましくはトリメチルアルミニウム(TMA)又はトリエチルアルミニウム(TEA)であり、最も好ましくはトリエチルアルミニウムである。オレフインはオレフイン類のいずれであつてもよいが、最も好ましくはプロピレン又はエチレンであり、最も好ましくはプロピレ

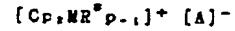
ンは炭素数10までのアリールである。Mは最も好ましくは第Ⅳ族の金属、例えばチタン、ジルコニウム及びハフニウムであり、最も好ましくはジルコニウム又はハフニウムである。メタロセンカチオンはエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ハフニウムジメチル及びイソプロピリデン(シクロベンタジエニル-1-フルオレニル)ジルコニウムジメチルであり、最も好ましくはエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチルである。アニオンは最も好ましくはテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ボレートである。アルミニウムは上述の通りであり、最も好ましくはTMA又はTMA²⁺、最も好ましくはTEA²⁺である。

次のメタロセン-イオシ化剤の系をアルミニウムアルキルを添加して又は添加しないで評価した。

1. $Et(Ind)_2ZrMe_2/[Ph_3C][BPh_4]$
2. $Et(Ind)_2HfMe_2/[Ph_3C][BPh_4]$
3. $Et(Ind)_2ZrMe_2/[Me_3PhN][BPh_4]$

ンである。アルミニウムアルキル及びオレフインの混合物をメタロセン触媒と接触させる。触媒は上述の方法を含め、但しこれに限定されない公知の方法のいずれかによつて製造することができる。

触媒系は一般式



[式中、 $[Cp_2MR^6]^{p-1}$ はメタロセンカチオンであり、但し Cp はシクロベンタジエニル又は置換シクロベンタジエニルであり、各 Cp は同一でも異なつてもよく、Mが第Ⅲ、Ⅳ、Ⅴ又はⅥ族の金属であり、R⁶はヒドリド、ハロゲン、アミド又はヒドロカルビル基であり、各R⁶は同一でも異なつてもよく、但し1つのR⁶だけはヒドリドであり、pが1～4であり、そして[A]⁻はアニオンである]のイオン性メタロセン触媒である。R⁶は最も好ましくはヒドロカルビル基、例えば炭素数20までのアルキル、アリール、アルケニル、アルキルアリール、又はアリールアルキルであり、最も好ましくは炭素数6までのアルキル又はアルコキシ或い

4. $iPr(Cp-1-Flu)ZrMe_2/[Ph_3C][BPh_4]$
5. $Et(H_4Ind)_2ZrMe_2/[Ph_3C][BPh_4]$
6. $Et(H_4Ind)_2ZrMe_2/[Me_3PhN][BPh_4]$

$Et(Ind)_2ZrMe_2$ はエチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチル、
 $iPr(Cp-1-Flu)ZrMe_2$ はイソプロピリデン(シクロベンタジエニル-1-フルオレニル)ジルコニウムジメチル、
 $Et(H_4Ind)_2ZrMe_2$ はエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチル、
 $[Ph_3C][BPh_4]$ はトリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ボレート、
 $[Me_3PhN][BPh_4]$ はN,N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ボレートである。

本発明を一般的に記述してきたが、次の実施例は本発明の特別な例として且つその実施と利点を示すために与えられる。従つて実施例は例示のために与えられ、いずれの場合にも本明細書又は特許請求の範囲を限定する意図をもたないことが理

解される。

グループ1:

実施例I

トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネット100mgをトルエン10mlに溶解した。Et(Ind)₂ZrMe₂ 6.0mgをトルエン10mlに溶解した。この2つの溶液を室温で5分間一緒に搅拌した。

反応器の温度を50℃に設定し、プロピレン1lをポンプで反応器中へ送入した。触媒混合物を、各端にポールバルブを備えた40mlのステンレス鋼製ポンベに添加した。プロピレン400mlをポンベを通して反応器にポンプで送入した。反応器の温度は50℃のまゝであり、反応器の内容物を60分間搅拌した。重合反応の終りに、反応器を冷却し、未反応のプロピレンを反応器から放出させた。

反応生成物を真空下に約40℃で12時間乾燥した。次いで重合体を秤量し、融点について分析した。融点は示差掃査熱量計(DSC)によつた。

0mgのステンレス鋼製ポンベに添加した。プロピレン400mlを、ポンベを通してポンプで反応器に送入した。反応器の温度は70℃のまゝであり、反応器の内容物を60分間搅拌した。重合の終りに、反応器を冷却し、未反応のプロピレンを反応器から放出させた。

反応器の生成物を真空下に約40℃で12時間乾燥させた。次いで重合体を秤量し、融点について分析した。融点は示差掃査熱量計(DSC)によつた。結果を第I表に示す。

実施例V

トリエチルアルミニウム(TEAL)0.33ミリモルを用い且つ反応器の内容物を10分間搅拌することによつて実施例Iの方法を繰返した。結果を第I表に示す。

実施例VI

トリエチルアルミニウム(TEAL)0.33ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネット50mg及びEt(Ind)₂ZrMe₂ 3.0mgを用いる以外実施例Iの

結果を第I表に示す。

実施例II

反応器の内容物を30分間搅拌する以外実施例Iの方法に従つた。結果を第I表に示す。

実施例III

反応器の内容物を設定温度70℃にする以外実施例Iの方法に従つた。結果を第I表に示す。

実施例IV

トリメチルアルミニウム(TMA)0.32ミリモルをトルエン5mlに溶解し、2lのジッパークレーブ(Zipperclave)反応器に窒素5psigで添加した。反応器の温度を70℃に設定し、プロピレン1lをポンプで反応器に送入した。混合物を1200rpsで10分間搅拌した。

トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネット100mgをトルエン10mlに溶解した。Et(Ind)₂ZrMe₂ 6.0mgをトルエン10mlに溶解した。この2つの混合物を室温で一緒に5分間搅拌した。

触媒混合物を、各端にポールバルブを備えた4

方法に従つた。反応器の内容物を5分間搅拌した。結果を第I表に示す。

実施例VII

トリエチルアルミニウム(TEAL)0.33ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネット16mg及びEt(Ind)₂ZrMe₂ 1.0mgを用いる以外実施例IIの方法に従つた。反応器の内容物を10分間搅拌した。結果を第I表に示す。

実施例VIII

トリエチルアルミニウム(TEAL)0.66ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネット8mg及びEt(Ind)₂ZrMe₂ 2.5mgを用いる以外実施例IIの方法に従つた。反応器の内容物を60分間搅拌した。結果を第I表に示す。

実施例IX

トリエチルアルミニウム(TEAL)0.66ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネット8mg及び

特開平3-207704 (7)

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 1.25 mgを用いる以外実施例Ⅱの方法に従つた。反応器の内容物を60分間攪拌した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X

トリエチルアルミニウム (TEAL) 0.66ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル) ポロネット 8 mg及び $\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mgを用いる以外実施例Ⅱの方法に従つた。反応器の内容物を30分間攪拌した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XI

トリエチルアルミニウム (TEAL) 0.66ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル) ポロネット 8 mg及び $\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mgを用いる以外実施例Ⅱの方法に従つた。反応器の内容物を40分間攪拌した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XII

トリエチルアルミニウム (TEAL) 0.33ミリモル、トリフエニルカルベニウムテトラキス

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 4 mg、トリエチルアルミニウム 0.99ミリモル、そして反応時間30分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XIII

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 2.4 mg、トリエチルアルミニウム 0.66ミリモル、そして反応時間30分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XIV

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 2.4 mg、トリエチルアルミニウム 2.00ミリモル、そして反応時間30分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

グループ 2 :

実施例 XV

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{HfMe}_2$ 2.0 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 8.0 mg、トリエチルアルミニウム 0.42ミリモル、そして反応時間30分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

(ベンタフルオルフェニル) ポロネット 8 mg及び $\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 5 mgを用いる以外実施例Ⅱの方法に従つた。反応器の内容物を30分間攪拌した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XVI

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 5 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 8 mg、トリエチルアルミニウム 0.66ミリモル、そして反応時間20分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XVII

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 8 mg、トリエチルアルミニウム 0.66ミリモル、そして反応時間60分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XVIII

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Ph}_2\text{C}][\text{BPh}_4^-]$ 4 mg、トリエチルアルミニウム 0.66ミリモル、そして反応時間30分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XIX

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Me}_2\text{PhN}][\text{BPh}_4^-]$ 7 mg、そして反応時間60分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XX

$\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mg、 $[\text{Me}_2\text{PhN}][\text{BPh}_4^-]$ 7.0 mg、トリエチルアルミニウム 0.66ミリモル、そして反応時間5分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XXI

トリエチルアルミニウム (TEAL) 0.66ミリモル、N,N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル) ポロネット 7.0 mg及び $\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrMe}_2$ 2.5 mgを用いる以外実施例Ⅱの方法に従つた。反応器の内容物を25分間攪拌した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 XXII

トリエチルアルミニウム (TEAL) 0.66ミリモル、N,N-ジメチルアニリニウムテトラ

キス(ベンタフルオルフェニル)ボロネート 3.5 mg 及び Et(Ind)₂ZrMe₂ 1.25 mg を用いる以外実施例Ⅱの方法に従つた。反応器の内容物を 30 分間攪拌した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X IV

Et(Ind)₂ZrMe₂ 1.25 mg, [Me₂PbN][BPh*₄] 3.5 mg, トリエチルアルミニウム 0.66 ミリモル、そして反応時間 60 分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X V

Et(Ind)₂ZrMe₂ 0.625 mg, [Me₂PbN][BPh*₄] 1.75 mg, トリエチルアルミニウム 0.66 モリモル、そして反応時間 60 分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

グループ4:

実施例 X X VI

iPr(Cp-1-Flu)ZrMe₂ 4.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 6.0 mg、及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅰの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X VII

Et(H,Ind)₂ZrMe₂ 1.5 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 3.0 mg、及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅰの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X VIII

Et(H,Ind)₂ZrMe₂ 2.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 4.0 mg、及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅰの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X X III

Et(H,Ind)₂ZrMe₂ 2.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 4.0 mg、及び反応時間 5 分を用いて実施例Ⅰの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X X IV

Et(H,Ind)₂ZrMe₂ 2.5 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 8.0 mg, TEA & 0.06 ミリモル及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅰの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

グループ6:

実施例 X X X V

Et(H,Ind)₂ZrMe₂ 5.0 mg, [Me₂PbN][BPh*₄] 4.0 mg、及び反応時間 120 分を用いて実施例Ⅱ

iPr(Cp-1-Flu)ZrMe₂ 6.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 1.00 mg、及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅰの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X VII

iPr(Cp-1-Flu)ZrMe₂ 6.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 1.00 mg、トリエチルアルミニウム 0.16 ミリモル及び反応時間 30 分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X XII

iPr(Cp-1-Flu)ZrMe₂ 6.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 1.00 mg、トリエチルアルミニウム 0.48 ミリモル及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X X

iPr(Cp-1-Flu)ZrMe₂ 2.0 mg, [Ph₃C][BPh*₄] 6.0 mg、トリエチルアルミニウム 0.16 ミリモル及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

グループ5:

実施例 X X XII

の方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

実施例 X X X VI

Et(H,Ind)₂ZrMe₂ 2.9 mg, [Me₂PbN][BPh*₄] 9.2 mg, TEA & 0.66 ミリモル及び反応時間 60 分を用いて実施例Ⅱの方法を繰返した。結果を第Ⅰ表に示す。

次の結果は本発明の方法による上述した実験からのものである。

実験番号	触媒量 μモル(当量)	構造 Ei(Ind)2R ₂ N ₂	イオン化率 [Ph ₃ C][BPh ₄] ₂	メタ-アリル アリル		反応時間 分
				モル リテラル	TMA	
1	150(60)	Ei(Ind)2R ₂ N ₂	109(100)	0	60	
2	150(60)	109(100)	0	30		
3	150(60)	109(100)	0	60		
4	150(50)	109(100)	TMA 0.32	60		
5	150(60)	109(100)	TEA 0.33	10		
6	80(30)	54(50)	0.33	5		
7	26.5(10)	17.3(16)	0.33	10		
8	6.63(2.5)	8.64(8)	0.66	60		
9	3.36(1.25)	8.64(8)	0.66	60		
10	6.63(2.5)	8.64(8)	0.66	30		
11	6.63(2.5)	8.64(8)	0.66	40		
12	13.3(5)	8.6(8)	0.33	30		
13	13.3(5)	8.6(8)	0.66	30		
14	6.63(2.5)	8.64(8)	0.66	60		
15	6.63(2.5)	4.3(4)	0.66	30		
16	6.63(2.5)	4.3(4)	0.99	30		
17	6.63(2.5)	26(24)	0.66	30		
18	6.63(2.5)	26(24)	2.00	30		
19	Ei(Ind)2R ₂ N ₂ 55(20)	[Ph ₃ C][BPh ₄] ₂ 85(80)	TMA 0.42	30		
		[Me ₃ PN][BPh ₄] ₂				
20	5.6(2.5)	8.7(7.0)	0	60		
21	6.6(2.5)	8.7(7.0)	0.66	5		
22	6.6(2.5)	8.7(7.0)	0.66	25		
23	3.3(1.25)	4.35(3.5)	0.66	30		
24	3.3(1.25)	4.35(3.5)	0.66	60		
25	1.65(0.625)	2.175(1.75)	0.66	60		
		[Ph ₃ C][BPh ₄] ₂				
26	102(40)	65(60)	0	60		
27	154(60)	109(100)	0	60		
28	154(60)	109(100)	TMA 0.16	60		
29	154(60)	109(100)	0.48	60		
30	51(20)	65(60)	0.16	60		
		Ei(Ind)2R ₂ N ₂				
31	40(15)	33(30)	0	60		
32	55(20)	44(40)	0	60		
33	80(30)	67(60)	0	5		
34	7(2.5)	8.8(1.0)	TEA 0.66	60		
		[Me ₃ PN][BPh ₄] ₂				
35	Ei(Ind)2R ₂ N ₂ 133(50)	44(40)	0	120		
36	7(2.5)	10(9.2)	TEA 0.66	60		

実験番号	重合温度(°C)	収量(g)	融点(°C)	20	70	-	-	
1	50	19	137	21	70*	106	125	
2	50	11	125	22	70*	405	127	
3	70	8	126	23	70*	434	127	
4	70	270	124	24	70	385	131	
5	70*	340	126	25	70	253	131	
6	70*	432	溶融せず	26	80	2	-	
7	70*	260	118	27	70	51	-	
8	70	319	129	28	70*	284	116	
9	70	89	132	29	70*	268	117	
10	70	117		30	70*	156	116	
11	70*	377	131	31	50	2	142	
12	70	22	132	32	50	35	138	
13	70	51	131	33	120	70	127	
14	70*	357	127	34	70	154	115	
15	70	9	132	35	50	50	133	
16	70	11	134	36	70	116	116	
17	70	149	131	* 発熱: 反応温度が10°C以上だけ上昇。				
18	70	62	130					
19	70	51	131					

本発明によつて記述した方法は、オレフィンの重合における触媒として使用される。本発明による触媒の製造法は、高活性を有する触媒を生成し、そして触媒活性を禁止しうる副生物を減ずる。この新規な合成法は触媒活性を禁止する溶媒中に見出される触媒毒を減ずる。

アルミニウムアルキルのイオン性メタロセン触媒系への添加は、再現性のある、制御しうる、高効率の重合反応をもたらすことが発見された。アルキルアルミニウムの添加は触媒毒に対する捕捉剤を提供する。添加されるアルミニウムアルキルは比較的少量であり、またアルミニウムアルキルは比較的安価である。メタロセンカチオン／アルミニウムアルキルの組合せは、カチオン単独よりも良好な触媒系をもたらし、一貫して高活性を提供する。

明らかに本発明の多くの改変及び変化は上記の教示を参考にして可能である。それ故に特許請求の範囲内において、本発明は本明細書に特に記述したもの以外にも実施しうることを理解すべきで

3. メタロセン：イオン化化合物：アルミニウムアルキルのモル比が0.5:1:0.5~5:1:350の範囲にある上記2の方法。

4. メタロセン：イオン化化合物：アルミニウムアルキルのモル比が0.625:1:1.5~1.5:1:77の範囲にある上記3の方法。

5. メタロセン：イオン化化合物：アルミニウムアルキルのモル比が1:1:1である上記4の方法。

6. アルミニウムアルキルがトリエチルアルミニウム又はトリメチルアルミニウムからなる群から選択される上記5の方法。

7. アルミニウムアルキルがトリエチルアルミニウムである上記6の方法。

8. 触媒が

- a) イオン化イオン性化合物をメタロセンの中性メチル誘導体と混合し、そして
- b) イオン化イオン性化合物とメタロセンの中性メチル誘導体を接触させてイオン対を生成せしめ、このメタロセンカチオンを触媒

ある。

本発明の特徴及び態様は以下の通りである：

- 1. a) アルミニウムアルキルをオレフィンと混合し、
- b) メタロセン触媒を製造し、
- c) この触媒をアルミニウムアルキル-オレフィン混合物と混合する、但し

アルミニウムアルキルが一般式

AlR_3

〔式中、Rはハロゲン、酸素、ヒドリド、アルキル、アルコキシ又はアリールであり、但し各Rは同一でも異なるつてもよく且つ少くとも

〔つのRはアルキルである〕

のものであり、またメタロセンが中性メタロセン化合物及びイオン化化合物から生成されるイオン対である、

ことを含んでなるオレフィンの重合法。

2. Rが炭素数6までのアルキル又はアルコキシ或いは炭素数10までのアリールである上記1の方法。

として作用させる、
ことを含んでなる工程によつて製造される、但し
メタロセンの中性誘導体が一般式

Cp_2MR^*p

〔式中、Cpはシクロペンタジエニル又は置換シクロペンタジエニル基であり、各Cpは同一でも異なるつてもよく、Mは第III、IV、V又はVI族の金属であり、R*はヒドリド、ハロゲン、アミド又はヒドロカルビル基であり、各Rは同一でも異なるつてもよく、但し1つのR*だけはヒドリドであり、そしてpは1~4である〕

のものであり、

イオン化イオン性化合物が活性プロトンを含有せず且つカルボニウム、オキソニウム又はスルホニウムカチオンを含み、そして

イオン化イオン性化合物がメタロセン化合物に配位せず又はゆるくしか配位せず且つ化学的にメタロセン化合物と反応しない、

上記1の方法。

9. オレフインがプロピレンである上記 8 の方法。

10. R が炭素数 20 までのアルキル、アリール、アルケニル、アルキルアリール及びアリールアルキルからなる群から選択される上記 7 の方法。

11. M がチタン、ジルコニウム及びハフニウムからなる群から選択される第 IV 族の金属である上記 10 の方法。

12. M がハフニウム又はジルコニウムである上記 11 の方法。

13. メタロセンの中性メチル誘導体がエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ハフニウムジメチル及びイソプロピリデン(シクロベンタジエニル-1-フルオレニル)ジルコニウムジメチルからなる群から選択される上記 12 の方法。

14. イオン化イオン性化合物がトリフェニルカルベニウムテトラキス(ベンタフルオルフェニ

の方法。

15. オレフインがプロピレンである上記 15 の方法。

16. メタロセンの中性メチル誘導体が一般式 $C_pMR'p$

[式中、 C_p はシクロベンタジエニル又は置換シクロベンタジエニル基であり、各 C_p は同一でも異なるつてもよく、 M は第 III、 IV、 V 又は VI 族の金属であり、 R' はヒドロカルビル基であり、各 R' は同一でも異なるつてもよく、そして p は 1 ~ 3 である]

のものである上記 16 の方法。

17. M がチタン、ジルコニウム及びハフニウムからなる群から選択される第 IV 族の金属である上記 17 の方法。

18. M がジルコニウムである上記 18 の方法。

19. R' が炭素数 20 までのアルキル、アリール、アルケニル、アルキルアリール及びアリールアルキルからなる群から選択される上記 7 の方法。

ル) ポロネートである上記 13 の方法。

15. 触媒が

a) 適当な溶媒又は希釈剤中において、プロトトンと反応しうる少くとも 1 つの置換基を含有し且つチタン、ジルコニウム及びハフニウムからなる群から選択される金属を含むメタロセンの中性メチル誘導体からなる少くとも 1 つの第 1 の化合物及びプロトンを供与しうるカチオン及び 2 つの化合物間での反応の結果として生成するアニオンを含んでなる少くとも 1 つの第 2 の化合物と一緒にし、

b) 第 2 の化合物のカチオンによつて提供されるプロトンを第 1 の化合物の配位子と反応させるのに十分な期間工程 a) での接触を維持し、そして

c) 活性触媒を、工程 b) からの直接的な生成物として或いは直接的な生成物の 1 つ又はそれ以上の分解生成物として回収する、ことを含んでなる工程によつて製造される上記 1

21. メタロセンの中性メチル誘導体がエチレンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジメチル及びエチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチルからなる群から選択される上記 10 の方法。

22. 第 1 の化合物がエチレンビス(インデニル)ジルコニウムジメチルである上記 21 の方法。

23. 第 2 の化合物が N,N -ジメチルアリリウムテトラキス(ベンタフルオルフェニル)ポロネートである上記 22 の方法。

24. 触媒が

a) 一般式

$C_pMR''p(R''X)$

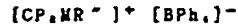
[式中、 C_p はシクロベンタジエニル又は置換シクロベンタジエニルであり、 M は第 III、 IV、 V 又は VI 族の金属であり、 X はハロゲンであり、そして R'' はアルキルである]

のシクロベンタジエニル金属化合物を、テトラフェニルボレート金属化合物と一緒にし、

b) テトラフェニルボレート金属化合物の金属

によるシクロペントジエニル金属化合物から
のX⁻又はR⁻イオンの引き抜きを可能にする
のに十分な期間工程a)での接触を維持し、
そして

c) 一般式



のイオン対を生成せしめる、
ことを含んでなる工程によつて製造される上記1
の方法。

25. a) メタロセン触媒、及び
b) アルミニウムアルキル、
を含んでなり、但し
アルミニウムアルキルが一般式



[式中、Rはハロゲン、酸素、ヒドリド、アル
キル、アルコキシ又はアリールであり、但し
各Rは同一でも異なるつてもよく且つ少くとも
1つのRはアルキルである]

のものであり、またメタロセン触媒が一般式



[式中、 $[\text{Cp}_2\text{MR}^{\pm}]^{\pm}$ はメタロセンカチオン
であり、但しCpはシクロペントジエニル又
は置換シクロペントジエニルであり、各Cp
は同一でも異なるつてもよく、Mが第III、IV、
V又はVI族の金属であり、R[±]はヒドリド、
ハロゲン、アミド又はヒドロカルビル基であ
り、各R[±]は同一でも異なるつてもよく、但し
1つのR[±]だけはヒドリドであり、pが1～
4であり、そして[A]⁻はアニオンである]
のイオン対である、

ことを含んでなる触媒系。

26. Rが炭素数20までのアルキル、アリ
ール、アルケニル、アルキルアリール及びアリール
アルキルからなる群から選択される上記13の触
媒。

27. Rが炭素数6までのアルキル又はアルコ
キシ或いは炭素数10までのアリールである上記
26の触媒。

28. Mがチタン、ジルコニウム及びハフニウ
ムからなる群から選択される第IV族の金属である

上記27の触媒。

29. メタロセンの中性メチル誘導体がエチレ
ンビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウム
ジメチル、エチレンビス(インデニル)ジルコニ
ウムジメチル、エチレンビス(インデニル)ハフ
ニウムジメチル及びイソブロピリデン(シクロペ
ントジエニル-1-フルオレニル)ジルコニウム
ジメチルからなる群から選択される上記28の触
媒。

30. イオン化イオン性化合物がトリフェニル
カルベニウムテトラキス(ペントフルオルフェニ
ル)ボロネートである上記29の触媒。

31. アルミニウムアルキルがトリエチルアル
ミニウム又はトリメチルアルミニウムからなる群
から選択される上記30の触媒。

32. アルミニウムアルキルがトリエチルアル
ミニウムである上記31の触媒。

特許出願人 フイナ・テクノロジー・インコー
ボレーテッド

代理 人 弁理士 小田島 平吉

